

# Clorid



**Tecnología De Nora Electtrodi S.P.A.  
MILANO - ITALIA**

**Equipos productores de cloro en situ  
Para zonas  
Urbanas Marginales y Rurales**

**Clorid  
Cuenca – Ecuador  
Web [www.clorid.com](http://www.clorid.com)  
Mail [clorid@cue.satnet.net](mailto:clorid@cue.satnet.net)**

**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid on línea 2000 - S**

Capacidad: **2,0 Kg./H cloro** Cantidad

Concentración: **4 a 6 g/litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

220 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

30 V C V  
0 A 200 Amperios CC

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>Clorid on línea 2000 – “ S “</div>					

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
DESCRIPCION  DEL  SISTEMA					

Clorid	INSTRUCCIONES EN GENERAL		
<p>La unidad (Clorid) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por Electrolisis de sal muera</p> <p>La sal muera saturada y preparada en un tanque de almacenaje y disolución de sal y bombeada para llevar esta al electrólisisardor a través de una bomba de dosificación. En la entrada del Electrolizador (Electrodo)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en la entrada de electrolizador, que esta dotado de anillos de PVC, para asegurarse una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en serie hidráulica, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador. La cantidad de hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrolisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varía dependiendo de la corriente eléctrica, de la concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con un flujo de salmuera diluida arriba de proyectada, la cantidad de hipoclorito tiende a aumentar, no obstante con este aumento la velocidad del flujo aumenta a pérdida de carga y la presión del sistema.</p> <p>Si la unidad funciona con un flujo bajo, la temperatura aumenta y el cantidad de del hipoclorito generado disminuye. Altera esto, la velocidad del flujo disminuyendo y la suciedad se fija rápidamente en el interior del electrolizador.</p> <p>Si la unidad funciona bajo la carga (10 a 30%) continuamente, la suciedad se puede fijar en los electrodos en gran cantidad. Eso es porque el generador del hidrogeno se convierte en punto bajo y transporte por la consecuencia la suciedad para el hidrógeno disminuye. Fabrican el electrolizador y al cambiador del calor en PVC + tanque de FRP.o de la sal y el nivel de abastecimiento de salmuera está en FRP. La bomba se fabrica en polipropileno y los tubos en el PVC.</p>			

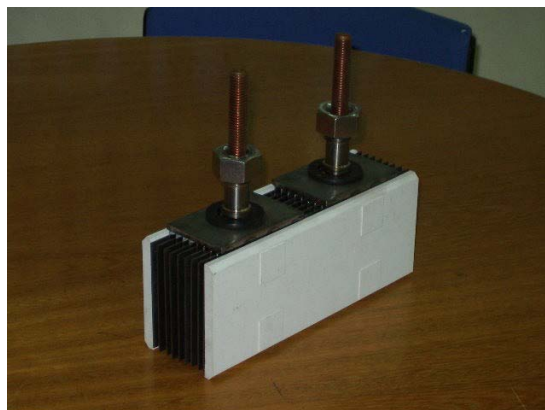
Clorid	TEORIA DEL SISTEMA		
<p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entre los electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <p><b>ELECTROLISIS</b></p> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> $2\text{Cl}^- \longrightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$ <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de lnos OH-:</p> $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2$ <p>Los lons Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$			

Clorid	INSTALACION				
<p><b>Aplicación:</b> Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua</p> <p><b>Local:</b></p> <p><b>Unidades:</b></p> <p><b>Paso del sistema:</b> Aprox. 330 litros / hora</p> <p><b>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</b> De 4 a 6 gramos / litro</p> <p><b>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</b> Aprox. 2 kilos / hora</p> <p><b>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</b> Aprox. 330 litros / hora</p> <p><b>Presión de agua de entra al Sistema:</b> 2 Bar g</p> <p><b>Alimentación eléctrica:</b> 220 - 440 Volts / 60 Hz / tri-básica</p> <p><b>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</b> <b>16.000.000 de litros por día</b></p> <p><b>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</b> <b>80.000 habitantes</b></p>					

Clorid	DATOS DEL EQUIPO					
	CLORID on línea 2000 “S”					
<b>Modelo</b>		: Clorid on línea 2000 “S”				
Capacidad de producción		: 2000 g/h de cloro activo Nominal				
Modo de producción		: Continuo				
Capacidad de producción		: Variable en función de poder modificar la corriente				
Rango de control de generación		: 20 – 100 %				
Cloro activo		: 4 a 6 gramos / litro				
Fuente de corriente continua		: V / A				
Condiciones ambientales		:				
Temperatura		: Máximo 45 ° C				
Unidad		: Máximo 95 %				
Clima		: Tropical				
Clasificación de riesgo		: No clasificada				
Instalación		: Albergado				
Calidad de sal		: Sal grado 1				
Consumo teórico		: 3,5 a 5,5 KG de sal / Kg. de cloro activo – 280 Kg / día (para una operación de 24 horas en plena carga del equipo)				
<b>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</b>						
Circuito		: Trifásico				
Tensión de alimentación		: 220 - 440 V / 60 HZ				
Tensión de salida		: V				
Corriente de salida		: A				
<b>Requisitos de energía eléctrica</b>						
Consumo Teórico		: Aprox. 16 Kwh./Kg. de cloro activo				
<b>Requisitos de alimentación de agua</b>						
Presión		: 2 Kgf/cm2				
Dureza		: ate 50 ppm				
Paso necesario		: ate 330/hora				
Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos						
Recomendamos tener un espacio libre de 1,20 x 2,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este						



Clorid	Fotos				



# Clorid Tecnología De Nora Electtrodi S.P.A. MILANO - ITALIA

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid on línea 1000 - S**

Capacidad: **1,0 Kg./H cloro** Cantidad

Concentración: **6g / litro** Paso

Temperatura Operación **25 ° C** Presión Máxima de operación

Tem. Máx.. **45 ° C** Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío **150 Kg.** Peso Lleno

## FUENTE DE ALIMENTACION

### Entrada

220 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

### Salida

30 V C V  
0 A 200 Amperios CC

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>Clorid on linea1000 – “ S “</div>					

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
DESCRIPCION  DEL  SISTEMA					

Clorid	INSTRUCCIONES EN GENERAL				
<p>La unidad (Clorid) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por Electrolisis de sal muera</p> <p>La sal muera saturada y preparada en un tanque de almacenaje y disolución de sal y bombeada para llevar esta al electrólisisardor a través de una bomba de dosificación. En la entrada del Electrolizador (Electrodo)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en la entrada de electrolizador, que esta dotado de anillos de PVC, para asegurarse una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en serie hidráulica, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador. La cantidad de hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrolisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varía dependiendo de la corriente eléctrica, de la concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con un flujo de salmuera diluida arriba de proyectada, la cantidad de hipoclorito tiende a aumentar, no obstante con este aumento la velocidad del flujo aumenta a pérdida de carga y la presión del sistema.</p> <p>Si la unidad funciona con un flujo bajo, la temperatura aumenta y el cantidad de del hipoclorito generado disminuye. Altera esto, la velocidad del flujo disminuyendo y la suciedad se fija rápidamente en el interior del electrolizador.</p> <p>Si la unidad funciona bajo la carga (10 a 30%) continuamente, la suciedad se puede fijar en los electrodos en gran cantidad. Eso es porque el generador del hidrogeno se convierte en punto bajo y transporte por la consecuencia la suciedad para el hidrógeno disminuye. Fabrican el electrolizador y al cambiador del calor en PVC + tanque de FRP.o de la sal y el nivel de abastecimiento de salmuera está en FRP. La bomba se fabrica en polipropileno y los tubos en el PVC.</p>					

Clorid	TEORIA DEL SISTEMA		
<p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entre los electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <p><b>ELECTROLISIS</b></p> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> $2\text{Cl}^- \longrightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$ <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de lnos OH-:</p> $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2$ <p>Los lons Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$			

Clorid	INSTALACION				
<p><b>Aplicación:</b> Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua</p> <p><b>Local:</b></p> <p><b>Unidades:</b></p> <p><b>Paso del sistema:</b> Aprox. 165 litros / hora</p> <p><b>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</b> De 6 a 8 gramos / litro</p> <p><b>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</b> Aprox. 1 kilo / hora</p> <p><b>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</b> Aprox. 165 litros / hora</p> <p><b>Presión de agua de entra al Sistema:</b> 2 Bar g</p> <p><b>Alimentación eléctrica:</b> 220 - 440 Volts / 60 Hz / tri-básica</p> <p><b>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</b> <b>8.000.000 de litros por día</b></p> <p><b>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</b> <b>40.000 habitantes</b></p>					

Clorid	DATOS DEL EQUIPO					
	CLORID on línea 1000 “S”					
<b>Modelo</b>		: Clorid on línea 1000 “S”				
Capacidad de producción		: 1000 g/h de cloro activo Nominal				
Modo de producción		: Continuo				
Capacidad de producción		: Variable en función de poder modificar la corriente				
Rango de control de generación		: 20 – 100 %				
Cloro activo		: 6 a 8 gramos / litro				
Fuente de corriente continua		: 30 V / 200 A				
Condiciones ambientales		:				
Temperatura		: Máximo 45 ° C				
Unidad		: Máximo 95 %				
Clima		: Tropical				
Clasificación de riesgo		: No clasificada				
Instalación		: Albergado				
Calidad de sal		: Sal grado 1				
Consumo teórico		: 3,5 a 5,5 KG de sal / Kg. de cloro activo – 132 Kg / día (para una operación de 24 horas en plena carga del equipo)				
<b>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</b>						
Circuito		: Trifásico				
Tensión de alimentación		: 440 V / 60 HZ				
Tensión de salida		: 30 V				
Corriente de salida		: 200 A				
<b>Requisitos de energía eléctrica</b>						
Consumo Teórico		: Aprox. 8 Kwh./Kg. de cloro activo				
<b>Requisitos de alimentación de agua</b>						
Presión		: 2 Kgf/cm2				
Dureza		: ate 50 ppm				
Paso necesario		: ate 165/hora				
Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos						
Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este						



# Clorid Tecnología De Nora Electtrodi S.P.A.

## MILANO - ITALIA

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid on línea 500 - S**

Capacidad: **0,5 Kg./H cloro** Cantidad

Concentración: **6g / litro** Paso

Temperatura Operación **25 ° C** Presión Máxima de operación

Tem. Máx.. **45 ° C** Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

## FUENTE DE ALIMENTACION

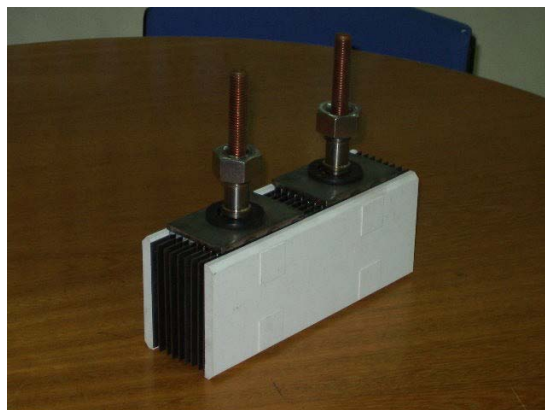
### Entrada

220 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

### Salida

30 V C V  
0 A 200 Amperios CC

Clorid	Fotos				



Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>Clorid on línea 500 – “ S “</div>					

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>DESCRIPCION</div> <div>DEL</div> <div>SISTEMA</div>					

Clorid	INSTRUCCIONES EN GENERAL				
<p>La unidad (Clorid) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por Electrolisis de sal muera</p> <p>La sal muera saturada y preparada en un tanque de almacenaje y disolución de sal y bombeada para llevar esta al electrólisisardor a través de una bomba de dosificación. En la entrada del Electrolizador (Electrodo)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en la entrada de electrolizador, que esta dotado de anillos de PVC, para asegurarse una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en serie hidráulica, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador. La cantidad de hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrolisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varía dependiendo de la corriente eléctrica, de la concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con un flujo de salmuera diluida arriba de proyectada, la cantidad de hipoclorito tiende a aumentar, no obstante con este aumento la velocidad del flujo aumenta a pérdida de carga y la presión del sistema.</p> <p>Si la unidad funciona con un flujo bajo, la temperatura aumenta y el cantidad de del hipoclorito generado disminuye. Altera esto, la velocidad del flujo disminuyendo y la suciedad se fija rápidamente en el interior del electrolizador.</p> <p>Si la unidad funciona bajo la carga (10 a 30%) continuamente, la suciedad se puede fijar en los electrodos en gran cantidad. Eso es porque el generador del hidrogeno se convierte en punto bajo y transporte por la consecuencia la suciedad para el hidrógeno disminuye. Fabrican el electrolizador y al cambiador del calor en PVC + tanque de FRP.o de la sal y el nivel de abastecimiento de salmuera está en FRP. La bomba se fabrica en polipropileno y los tubos en el PVC.</p>					

Clorid	TEORIA DEL SISTEMA				
<p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entre los electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <p><b>ELECTROLISIS</b></p> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> <p><math>2\text{Cl}^- \longrightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-</math></p> <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de lnos OH-:</p> <p><math>2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2</math></p> <p>Los lons Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> <p><math>2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math></p>					

Clorid	INSTALACION				
<p><b>Aplicación:</b> Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua</p> <p><b>Local:</b></p> <p><b>Unidades:</b></p> <p><b>Paso del sistema:</b> Aprox. 85 litros / hora</p> <p><b>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</b> De 6 a 8 gramos / litro</p> <p><b>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</b> Aprox. 0,5 kilo / hora</p> <p><b>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</b> Aprox. 85 litros / hora</p> <p><b>Presión de agua de entra al Sistema:</b> 2 Bar g</p> <p><b>Alimentación eléctrica:</b> 220 - 440 Volts / 60 Hz / tri-básica</p> <p><b>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</b> <b>4.000.000 de litros por día</b></p> <p><b>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</b> <b>20.000 habitantes</b></p>					

Clorid	DATOS DEL EQUIPO					
	CLORID on línea 1000 “S”					
<b>Modelo</b> : Clorid on línea 500 “S”						
Capacidad de producción : 500 g/h de cloro activo Nominal						
Modo de producción : Continuo						
Capacidad de producción : Variable en función de poder modificar la corriente						
Rango de control de generación : 20 – 100 %						
Cloro activo : 6 a 8 gramos / litro						
Fuente de corriente continua : 30 V / 200 A						
Condiciones ambientales :						
Temperatura : Máximo 45 ° C						
Unidad : Máximo 95 %						
Clima : Tropical						
Clasificación de riesgo : No clasificada						
Instalación : Albergado						
Calidad de sal : Sal grado 1						
Consumo teórico : 3,5 a 5,5 KG de sal / Kg. de cloro activo – 66 Kg / día (para una operación de 24 horas en plena carga del equipo)						
<b>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</b>						
Circuito : Trifásico						
Tensión de alimentación : 440 V / 60 HZ						
Tensión de salida : 30 V						
Corriente de salida : 200 A						
<b>Requisitos de energía eléctrica</b>						
Consumo Teórico : Aprox. 4,5 Kwh./Kg. de cloro activo						
<b>Requisitos de alimentación de agua</b>						
Presión : 2 Kgf/cm2						
Dureza : ate 50 ppm						
Paso necesario : ate 85/hora						
Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos						
Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este						



Clorid	Fotos				



**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid L-450**

Capacidad: **4,5kg/día cloro** Cantidad

Concentración: **8 a 10g/ litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

110 V A C (monofasica) Opcional 220 V  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

5.2 V C V  
0 A 240 Amperios CC

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>L-450</div> <div>Bacheo</div> <div>24</div> <div>Horas</div>					

Clorid	INSTRUCCIONES EN GENERAL TEORIA DEL SISTEMA				
<p>La unidad (Clorid L-450) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por electrolisis de sal muera común, la sal muera es preparada en un tanque de producción y disuelta para forma una acuosa. (solución 33.000 PPM)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en el tanque de PVC, que esta dotado con los electrodo, asegurarse de tener una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en paralelo, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador, la cantidad se hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrólisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varia dependiendo de la corriente eléctrica, de la Concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con bacheo de salmuera por 24 horas, la cantidad de hipoclorito tiende para aumentar, en menor temperatura o mayor corriente</p> <p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entrelos electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <p><b>ELECTROLISIS</b></p> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> <p><math>2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-</math></p> <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de Inos OH-:</p> <p><math>2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2</math></p> <p>Los Ions Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> <p><math>2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math></p>					

Clorid	INSTALACION		

**Aplicación:** Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua

**Local:**

**Unidades:**

**Bacheo del sistema:**  
Aprox. 450 litros / día

**Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:**  
De 8 a 10 gramos / litro

**Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:**  
Aprox. 4.5 kilo / hora

**Alimentación de agua necesaria Para el sistema:**  
Aprox. 450 litros / hora

**Tiempo de funcionamemiento**  
24 horas controlado por un timer

**Alimentación eléctrica:**  
220 - 110 Volts / 60 Hz /

**Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial**  
**1.500.000 de litros por día**

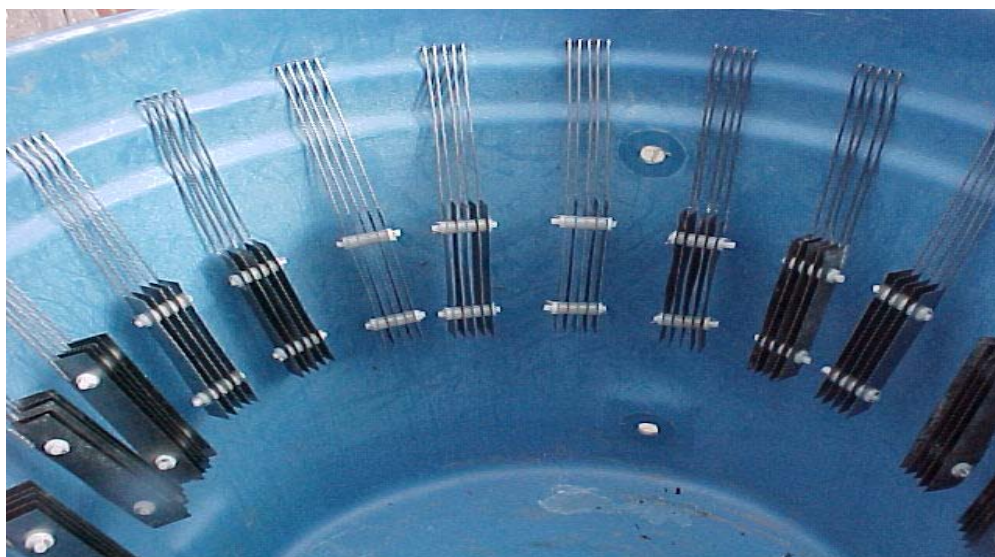
**Dotación de agua por habitante 200 litros / día**  
**7.500 habitantes**


Clorid	DATOS DEL EQUIPO					
	Clorid L-450					

<b>Modelo</b>	: Clorid L-450
Capacidad de producción	: 4,500 g/día de cloro activo Nominal
Modo de producción	: Bacheo de 24 horas
Capacidad de producción	: Variable en función de poder modificar la corriente
Rango de control de generación	: 20 – 100 %
Cloro activo	: 8 a 10 gramos / litro
Fuente de corriente continua	: 5.2 V / 240 A
Condiciones ambientales	:
Temperatura	: Máximo 45 ° C
Unidad	: Máximo 95 %
Clima	: Tropical
Clasificación de riesgo	: No clasificada
Instalación	: Albergado
Calidad de sal	: Sal grado 16 KG/día
Consumo teórico	: 16 KG de sal / Kg. de cloro activo – 4,500 Kg / día (para una operación de 24 horas en plena carga del equipo)
<b>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</b>	
Circuito	: Trifásico
Tensión de alimentación	: 110 V / 60 HZ
Tensión de salida	: 5,2 V
Corriente de salida	: 240 A
<b>Requisitos de energía eléctrica</b>	
Consumo Teórico	: Aprox. 1,2 Kwh.
<b>Requisitos de alimentación de agua</b>	
Presión	:
Dureza	: ate 50 ppm
Paso necesario	: ate Bacheo
Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos	
Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este	




Clorid	Fotos	



**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid L-90**

Capacidad: **1,125kg/día cloro** Cantidad

Concentración: **12,5 g/ litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

110 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

5.2 V C V  
0 A 45 Amperios CC



Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>L-90</div> <div>Bacheo</div> <div>24</div> <div>Horas</div>					

<div>Clorid</div>	<div>INSTRUCCIONES EN GENERAL</div> <div>TEORIA DEL SISTEMA</div>		
<div> <p>La unidad (Clorid L-90 destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por electrolisis de sal muera común, la sal muera es preparada en un tanque de producción y disuelta para forma una acuosa. (solución 33.000 PPM)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en el tanque de PVC, que esta dotado con los electrodo, asegurarse de tener una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en paralelo, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador, la cantidad se hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrólisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varia dependiendo de la corriente eléctrica, de la Concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con bacheo de salmuera por 24 horas, la cantidad de hipoclorito tiende para aumentar, en menor temperatura o mayor corriente</p> <p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entrelos electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <div>ELECTROLISIS</div> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> <math display="block">2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-</math> <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de Inos OH-:</p> <math display="block">2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2</math> <p>Los Ions Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> <math display="block">2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math> </div>			

Clorid	INSTALACION				
<b>Aplicación:</b> Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua					
<b>Local:</b>					
<b>Unidades:</b>					
<b>Bacheo del sistema:</b> Aprox. 90 litros / día					
<b>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</b> De 12,5 gramos / litro					
<b>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</b> Aprox. 1,125 kilo / hora					
<b>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</b> Aprox. 90 litros / hora					
<b>Control de producción:</b> Timer automático					
<b>Alimentación eléctrica:</b> 110 Volts / 60 Hz /					
<b>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</b> <b>375.000 de litros por día</b>					
<b>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</b> <b>1,875 habitantes</b>					

<b>Clorid</b>	<b>DATOS DEL EQUIPO</b>			
	<b>CLORID L-90</b>			

<b>Modelo</b>	: Clorid L-90
Capacidad de producción	: 1,1250 g/día de cloro activo Nominal
Modo de producción	: Bacheo en 24 horas
Capacidad de producción	: Variable en función de poder modificar la corriente
Rango de control de generación	: 20 – 100 %
Cloro activo	: 12,5 gramos / litro
Fuente de corriente continua	: 5.2 V / 45 A
Condiciones ambientales	:
Temperatura	: Máximo 45 ° C
Unidad	: Máximo 95 %
Clima	: Tropical
Clasificación de riesgo	: No clasificada
Instalación	: Albergado
Calidad de sal	: Sal grado 3 KG/día
Consumo teórico	: 3 KG de sal / Kg. de cloro activo – 1,125 Kg / día (para una operación de 24 horas en plena carga del equipo)

**TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR**

Circuito	: Trifásico
Tensión de alimentación	: 110 V / 60 HZ
Tensión de salida	: 5,2 V
Corriente de salida	: 45 A

**Requisitos de energía eléctrica**

Consumo Teórico	: Aprox. 225 w/h.
-----------------	-------------------

**Requisitos de alimentación de agua**

Presión	:
Dureza	: ate 50 ppm
Paso necesario	: ate Bacheo

Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos

Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este




**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid L-30**

Capacidad: **375 g/día cloro** Cantidad

Concentración: **12,5 g/ litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

110 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

5.2 V C V  
0 A 15 Amperios CC

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>L-30</div> <div>Bacheo</div> <div>24</div> <div>Horas</div>					

Clorid	INSTRUCCIONES EN GENERAL TEORIA DEL SISTEMA				
<p>La unidad (Clorid L-30) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por electrolisis de sal muera común, la sal muera es preparada en un tanque de producción y disuelta para forma una acuosa. (solución 33.000 PPM)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en el tanque de PVC, que esta dotado con los electrodo, asegurarse de tener una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en paralelo, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador, la cantidad se hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrólisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varia dependiendo de la corriente eléctrica, de la Concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con bacheo de salmuera por 24 horas, la cantidad de hipoclorito tiende para aumentar, en menor temperatura o mayor corriente</p> <p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entrelos electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <p><b>ELECTROLISIS</b></p> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> <p><math>2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-</math></p> <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de Inos OH-:</p> <p><math>2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2</math></p> <p>Los Ions Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> <p><math>2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math></p>					



Clorid	INSTALACION				
<b>Aplicación:</b> Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua					
<b>Local:</b>					
<b>Unidades:</b>					
<b>Bacheo del sistema:</b> Aprox. 30 litros / día					
<b>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</b> De 12,5 gramos / litro					
<b>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</b> Aprox. 375 g / hora					
<b>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</b> Aprox. 30 litros / hora					
<b>Control de producción:</b> Timer automático					
<b>Alimentación eléctrica:</b> 110 Volts / 60 Hz /					
<b>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</b> <b>125..000 de litros por día</b>					
<b>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</b> <b>625 habitantes</b>					

Clorid	DATOS DEL EQUIPO					
	Clorid L-30					
Modelo						
Capacidad de producción						
Modo de producción						
Capacidad de producción						
Rango de control de generación						
		Cloro activo				
		Fuente de corriente continua				
		Condiciones ambientales				
		Temperatura				
		Unidad				
		Clima				
		Clasificación de riesgo				
		Instalación				
		Calidad de sal				
		Consumo teórico				
		TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR				
		Circuito				
		Tensión de alimentación				
		Tensión de salida				
		Corriente de salida				
		Requisitos de energía eléctrica				
		Consumo Teórico				
		Requisitos de alimentación de agua				
		Presión				
		Dureza				
		Paso necesario				
		Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos				
		Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este				



**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid L-10**

Capacidad: **125 g/día cloro** Cantidad

Concentración: **12,5 g/ litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

110 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

5.2 V C V  
0 A 7.5 Amperios CC

Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>L-10</div> <div>Bacheo</div> <div>24</div> <div>Horas</div>					

Clorid	INSTRUCCIONES EN GENERAL TEORIA DEL SISTEMA				
<p>La unidad (Clorid L-10) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por electrolisis de sal muera común, la sal muera es preparada en un tanque de producción y disuelta para forma una acuosa. (solución 33.000 PPM)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en el tanque de PVC, que esta dotado con los electrodo, asegurarse de tener una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en paralelo, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador, la cantidad se hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrólisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varia dependiendo de la corriente eléctrica, de la Concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con bacheo de salmuera por 24 horas, la cantidad de hipoclorito tiende para aumentar, en menor temperatura o mayor corriente</p> <p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entrelos electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <p><b>ELECTROLISIS</b></p> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> <p><math>2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-</math></p> <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de Inos OH-:</p> <p><math>2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{OH}^- + \text{H}_2</math></p> <p>Los Ions Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> <p><math>2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaClO} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math></p>					

Clorid	INSTALACION				
<b>Aplicación:</b> Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua					
<b>Local:</b>					
<b>Unidades:</b>					
<b>Bacheo del sistema:</b> Aprox. 10 litros / día					
<b>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</b> De 12,5 gramos / litro					
<b>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</b> Aprox. 12575 g / hora					
<b>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</b> Aprox. 10 litros / hora					
<b>Control de producción:</b> Timer automático					
<b>Alimentación eléctrica:</b> 110 Volts / 60 Hz /					
<b>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</b> <b>42.000 de litros por día</b>					
<b>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</b> <b>210 habitantes</b>					

Clorid	DATOS DEL EQUIPO					
	Clorid L-10					

<b>Modelo</b>	: Clorid L-10
Capacidad de producción	: 125 g/día de cloro activo Nominal
Modo de producción	: Bacheo en 24 horas
Capacidad de producción	: Variable en función de poder modificar la corriente
Rango de control de generación	: 20 – 100 %
Cloro activo	: 12,5 gramos / litro
Fuente de corriente continua	: 5.2 V / 15 A
Condiciones ambientales	:
Temperatura	: Máximo 45 ° C
Unidad	: Máximo 95 %
Clima	: Tropical
Clasificación de riesgo	: No clasificada
Instalación	: Albergado
Calidad de sal	: Sal grado 330 g/día
Consumo teórico	: 330 gramos de sal / Kg. de cloro activo – 125 g / día (para una operación de 24 horas en plena carga del equipo)
<b>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</b>	
Circuito	: Trifásico
Tensión de alimentación	: 110 V / 60 HZ
Tensión de salida	: 5,2 V
Corriente de salida	: 7,5 A
<b>Requisitos de energía eléctrica</b>	
Consumo Teórico	: Aprox. 39 w/h.
<b>Requisitos de alimentación de agua</b>	
Presión	:
Dureza	: ate 50 ppm
Paso necesario	: ate Bacheo
Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos	
Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este	






**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid L-4**

Capacidad: **60 g/día cloro** Cantidad

Concentración: **15 g/ litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

110 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

5.2 V C V  
0 A 3 Amperios CC


Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>L-4</div> <div>Bacheo</div> <div>24</div> <div>Horas</div>					

<div>Clorid</div>	<div>INSTRUCCIONES EN GENERAL</div> <div>TEORIA DEL SISTEMA</div>		
<div><p>La unidad (Clorid L-4) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por electrolisis de sal muera común, la sal muera es preparada en un tanque de producción y disuelta para forma una acuosa. (solución 33.000 PPM)</p><p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en el tanque de PVC, que esta dotado con los electrodo, asegurarse de tener una perfecta mezcla.</p><p>Los electrodos están conectados en paralelo, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador, la cantidad se hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p><p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrólisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p><p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varia dependiendo de la corriente eléctrica, de la Concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p><p>Si la unidad funciona con bacheo de salmuera por 24 horas, la cantidad de hipoclorito tiende para aumentar, en menor temperatura o mayor corriente</p><p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entrelos electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p><div>ELECTROLISIS</div><p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p><p>Cloro libre en el polo anódico</p><div><div>2Cl-</div><div>Cl2 + 2e-</div></div><p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de Inos OH-:</p><div><div>2H2O + 2e-</div><div>2OH- +H2</div></div><p>Los Ions Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p><div><div>2NaOH + Cl2</div><div>NaClO + NaCl + H2O</div></div></div>			

Clorid	INSTALACION				
<b>Aplicación:</b> Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua					
<b>Local:</b>					
<b>Unidades:</b>					
<b>Bacheo del sistema:</b> Aprox. 4 litros / día					
<b>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</b> De 15 gramos / litro					
<b>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</b> Aprox. 60 g / día					
<b>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</b> Aprox. 4 litros / hora					
<b>Control de producción:</b> Timer automático					
<b>Alimentación eléctrica:</b> 110 Volts / 60 Hz /					
<b>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</b> <b>20.000 de litros por día</b>					
<b>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</b> <b>100 habitantes</b>					

Clorid	DATOS DEL EQUIPO					
	Clorid L-4					

<b>Modelo</b>	: Clorid L-4
Capacidad de producción	: 60 g/día de cloro activo nominal
Modo de producción	: Bacheo en 24 horas
Capacidad de producción	: Variable en función de poder modificar la corriente
Rango de control de generación	: 20 – 100 %
Cloro activo	: 15 gramos / litro
Fuente de corriente continua	: 5.2 V / 3 A
Condiciones ambientales	:
Temperatura	: Máximo 45 ° C
Unidad	: Máximo 95 %
Clima	: Tropical
Clasificación de riesgo	: No clasificada
Instalación	: Albergado
Calidad de sal	: Sal grado 133 g/día
Consumo teórico	: 133 gramos de sal / Kg. de cloro activo – 60 g / día (para una operación de 24 horas en plena carga del equipo)
<b>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</b>	
Circuito	: Trifásico
Tensión de alimentación	: 110 V / 60 HZ
Tensión de salida	: 5,2 V
Corriente de salida	: 3 A
<b>Requisitos de energía eléctrica</b>	
Consumo Teórico	: Aprox. 15,6 w/h.
<b>Requisitos de alimentación de agua</b>	
Presión	:
Dureza	: ate 50 ppm
Paso necesario	: ate Bacheo
Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos	
Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este	


Clorid	Fotos				
<div></div>					

**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid TL-30**

Capacidad: **300 g/8 horas cloro** Cantidad

Concentración: **10 g/ litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

110 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

5.2 V C V  
0 A 78 Amperios CC



<div>Clorid</div>	<div>Manual de Instalación Operación y Mantenimiento</div>		
<div> <div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>TL-30</div> <div>2 Bacheos</div> <div>8 Horas</div> <div>Cada uno</div> </div>			

<div>Clorid</div>	<div>INSTRUCCIONES EN GENERAL</div> <div>TEORIA DEL SISTEMA</div>		
<div> <p>La unidad (Clorid TL-130) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por electrolisis de sal muera común, la sal muera es preparada en un tanque de producción y disuelta para forma una acuosa. (solución 33.000 PPM)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en el tanque de PVC, que esta dotado con los electrodo, asegurarse de tener una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en paralelo, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador, la cantidad se hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrólisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varia dependiendo de la corriente eléctrica, de la Concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con bacheo de salmuera por 8 horas, dos veces al día, la cantidad de hipoclorito tiende para aumentar, en menor temperatura o mayor corriente</p> <p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entrelos electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> </div>			
<div>ELECTROLISIS</div>			
<div>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</div>			
<div> <div>Cloro libre en el polo anódico</div> <div>2Cl-            Cl2 + 2e-</div> </div>			
<div> <div>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de Inos OH-:</div> <div>2H2O + 2e-            2OH- +H2</div> </div>			
<div> <div>Los Ions Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</div> </div>			
<div> <div>2NaOH + Cl2            NaClO + NaCl + H2O</div> </div>			

<div>Clorid</div>	<div>INSTALACION</div>				
<div> <div> <div>Aplicación:</div> <div>Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua</div> </div> <div> <div>Local:</div> <div></div> </div> <div> <div>Unidades:</div> <div></div> </div> <div> <div>Bacheo del sistema:</div> <div>Aprox. 30 litros / 8 horas</div> </div> <div> <div>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</div> <div>De 10 gramos / litro</div> </div> <div> <div>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</div> <div>Aprox. 300 g / 8 horas</div> </div> <div> <div>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</div> <div>Aprox. 30 litros / hora</div> </div> <div> <div>Control de producción:</div> <div>Timer automático</div> </div> <div> <div>Alimentación eléctrica:</div> <div>110 Volts / 60 Hz /</div> </div> <div> <div>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</div> <div>99.000 de litros por cada 8 horas</div> </div> <div> <div>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</div> <div>390 habitantes con dos bacheos por día</div> </div> </div>					
	<div>Este modelo de equipo disponemos con panel solar para lugares que no tienen energía eléctrica</div>				

Clorid	DATOS DEL EQUIPO			
	Clorid TL-30			
<div>Modelo : Clorid TL-30</div> <div>Capacidad de producción : 300 g/8 horas de cloro activo nominal</div> <div>Modo de producción : Bacheo en 8 horas 2 por día</div> <div>Capacidad de producción : Variable en función de poder modificar la corriente</div> <div>Rango de control de generación : 20 – 100 %</div> <div>Cloro activo : 10 gramos / litro</div> <div>Fuente de corriente continua : 5.2 V / 3 A</div> <div>Condiciones ambientales :</div> <div>Temperatura : Máximo 45 ° C</div> <div>Unidad : Máximo 95 %</div> <div>Clima : Tropical</div> <div>Clasificación de riesgo : No clasificada</div> <div>Instalación : Albergado</div> <div>Calidad de sal : Sal grado 1 Kg./día</div> <div>Consumo teórico : 1 Kg. de sal / Kg. de cloro activo – 600 g / día (para una operación de 16 horas en plena carga del equipo) 2 bacheos</div> <div>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</div> <div>Circuito : Trifásico</div> <div>Tensión de alimentación : 110 V / 60 HZ</div> <div>Tensión de salida : 5,2 V</div> <div>Corriente de salida : 16 A</div> <div>Requisitos de energía eléctrica</div> <div>Consumo Teórico : Aprox. 90 w/h.</div> <div>Requisitos de alimentación de agua</div> <div>Presión :</div> <div>Dureza : ate 50 ppm</div> <div>Paso necesario : ate Bacheo 2 por día</div> <div>Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos</div> <div>Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este</div>				



**Clorid**  
**Tecnología De Nora Electrodi S.P.A.**  
**MILANO - ITALIA**

Cliente:

Nª Serie:  Año de Fabricación:

Producto:  AF.Nº:

F.D.N. Nª:  D.W.G. Ref:

TAG Nª:  TAG Cliente

Servicio **Generador de hipoclorito de sodio en situ**

Modelo: **Modelo Clorid TL-10**

Capacidad: **100 g/8 horas cloro** Cantidad

Concentración: **10 g/ litro** Paso

Temperatura Operación  Presión Máxima de operación

Tem. Máx..  Presión Proyecto

Temperatura Proyecto

Peso Vacío  Peso Lleno

**FUENTE DE ALIMENTACION**

**Entrada**

110 V A C (monofasica)  
60 Amperios  
60 HZ

**Salida**

5.2 V C V  
0 A 50 Amperios CC

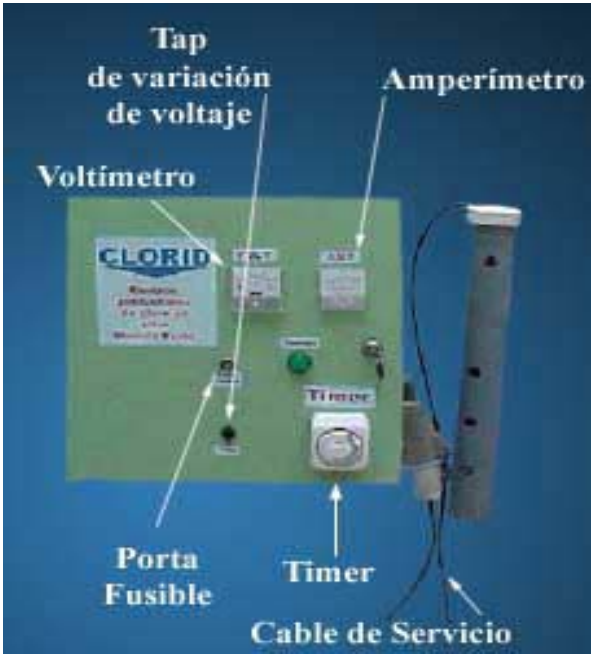
Clorid	Manual de Instalación Operación y Mantenimiento				
<div>GENERADOR DE HIPOCLORITO DE SODIO</div> <div>Clorid</div> <div>TL-10</div> <div>2 Bacheos</div> <div>8 horas</div> <div>Cada uno</div>					

Clorid	INSTRUCCIONES EN GENERAL TEORIA DEL SISTEMA				
<p>La unidad (Clorid TL-104) destinada a producir una solución de Hipoclorito de Sodio por electrolisis de sal muera común, la sal muera es preparada en un tanque de producción y disuelta para forma una acuosa. (solución 33.000 PPM)</p> <p>La sal muera saturada en el agua se mezcla en el tanque de PVC, que esta dotado con los electrodo, asegurarse de tener una perfecta mezcla.</p> <p>Los electrodos están conectados en paralelo, eléctrica y energizados con corriente continua por medio de un transformador-rectificador, la cantidad se hipoclorito de sodio generado es por la corriente eléctrica.</p> <p>Las celdas del electrolizador efectúa una electrólisis de cloruro de sodio continuo de salmuera , diluida resultando una solución de hipoclorito de sodio.</p> <p>La cantidad de hipoclorito de sodio generado varia dependiendo de la corriente eléctrica, de la Concentración de sal, de la temperatura de la salmuera, y de las incrustaciones de los electrodos</p> <p>Si la unidad funciona con bacheo de salmuera por 8 horas, dos veces al día, la cantidad de hipoclorito tiende para aumentar, en menor temperatura o mayor corriente</p> <p>El proceso se basa en la electrolisis de cloruro de sodio (salmuera) que circula entrelos electrodos anódicos y catódicos del electrolizador energizados por corriente Continua y las reacciones químicas que ocurren en la electrolisis</p> <p><b>ELECTROLISIS</b></p> <p>Al pasar la corriente continua por una solución de cloruro de sodio (NaCl) esta totalmente dissociada en el ions sodio (Na+) el cloruro (Cl-) generado</p> <p>Cloro libre en el polo anódico</p> <p><math>2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-</math></p> <p>Involucrando el hidrogeno en el polo catódico, con la correspondiente formación de Inos OH-:</p> <p><math>2H_2O + 2e^- \rightarrow 2OH^- + H_2</math></p> <p>Los Ions Oh- migran del área catódica y regeneran com Na+ e Cl2 hacia el ánodo, Produciendo la solución de hipoclorito de sodio, cuyo resultado químico puede ser Resumido de la siguiente forma</p> <p><math>2NaOH + Cl_2 \rightarrow NaClO + NaCl + H_2O</math></p>					



<div>Clorid</div>	<div>INSTALACION</div>				
<div> <div> <div>Aplicación:</div> <div>Generación de hipoclorito de sodio para cloracion de agua</div> </div> <div> <div>Local:</div> <div></div> </div> <div> <div>Unidades:</div> <div></div> </div> <div> <div>Bacheo del sistema:</div> <div>Aprox. 10 litros / 8 horas</div> </div> <div> <div>Concentración de la solución de Hipoclorito generada en forma De cloro equivalente:</div> <div>De 10 gramos / litro</div> </div> <div> <div>Cantidad de cloro equivalente Necesario para el sistema:</div> <div>Aprox. 100 g / 8 horas</div> </div> <div> <div>Alimentación de agua necesaria Para el sistema:</div> <div>Aprox. 10 litros / hora</div> </div> <div> <div>Control de producción:</div> <div>Timer automático</div> </div> <div> <div>Alimentación eléctrica:</div> <div>110 Volts / 60 Hz /</div> </div> <div> <div>Capacidad de tratamiento de agua con Una dosificación 3 ppm de cloro activo inicial</div> <div>33.000 de litros por cada 8 horas</div> </div> <div> <div>Dotación de agua por habitante 200 litros / día</div> <div>300 habitantes con dos bacheos por día</div> </div> </div>					
	<div>Este modelo de equipo disponemos con panel solar para lugares que no tienen energía eléctrica</div>				

Clorid	DATOS DEL EQUIPO Clorid TL-10					
<div><div>Modelo</div><div>Capacidad de producción</div><div>Modo de producción</div><div>Capacidad de producción</div><div>Rango de control de generación</div><div>Cloro activo</div><div>Fuente de corriente continua</div><div>Condiciones ambientales</div><div>Temperatura</div><div>Unidad</div><div>Clima</div><div>Clasificación de riesgo</div><div>Instalación</div><div>Calidad de sal</div><div>Consumo teórico</div></div> <div><div>: Clorid TL-10</div><div>: 100 g/8 horas de cloro activo nominal</div><div>: Bacheo en 8 horas 2 por día</div><div>: Variable en función de poder modificar la corriente</div><div>: 20 – 100 %</div><div>: 10 gramos / litro</div><div>: 5.2 V / 3 A</div><div>:</div><div>: Máximo 45 ° C</div><div>: Máximo 95 %</div><div>: Tropical</div><div>: No clasificada</div><div>: Albergado</div><div>: Sal grado 333 g/día</div><div>: 333 gramos de sal / Kg. de cloro activo – 200 g / día (para una operación de 16 horas en plena carga del equipo) 2 bacheos</div></div>						
<div><div>TRANSFORMADOR / RECTIFICADOR</div><div>Circuito</div><div>Tensión de alimentación</div><div>Tensión de salida</div><div>Corriente de salida</div></div> <div><div>: Trifásico</div><div>: 110 V / 60 HZ</div><div>: 5,2 V</div><div>: 13 A</div></div>						
<div><div>Requisitos de energía eléctrica</div><div>Consumo Teórico</div></div> <div><div>: Aprox. 67 w/h.</div></div>						
<div><div>Requisitos de alimentación de agua</div><div>Presión</div><div>Dureza</div><div>Paso necesario</div></div> <div><div>:</div><div>: ate 50 ppm</div><div>: ate Bacheo 2 por día</div></div>						
Nota: El agua debe ser filtrada y libre de residuos						
Recomendamos tener un espacio libre de 0,60 x 1,00 metro alrededor de cada Equipo para la circulación y el mantenimiento de este						



Clorid

# Equipo panel TL-10

## 1° Paso

### Instalación Panel

Coloque el panel solar sobre un techo el enfoque del panel debe ser hacia donde sale el sol.

El techo donde se fija el panel no debe tener mas de 10° grados de inclinación. El cable adjunto al panel se debe enviar hacia el interior de la caseta de cloración en donde ubicará la caja de control y las baterías.

## 2° Paso

### Instalación Panel

Ubique la caja de control en una pared a 1.50 m. del suelo, y fije las baterías en la parte inferior sobre algún taburete de madera de manera que no toquen el piso. Conecte el cable gemelo que sale del panel en la caja de control, este tiene dos cables interiores.

El cable color Blanco es el Positivo (+)  
El cable color Negro es el Negativo (-)  
Conecte estos dos cables en el interior de la Caja de control en el control de carga en el módulo de carga.

Blanco en array (+) y el negro en array(-).

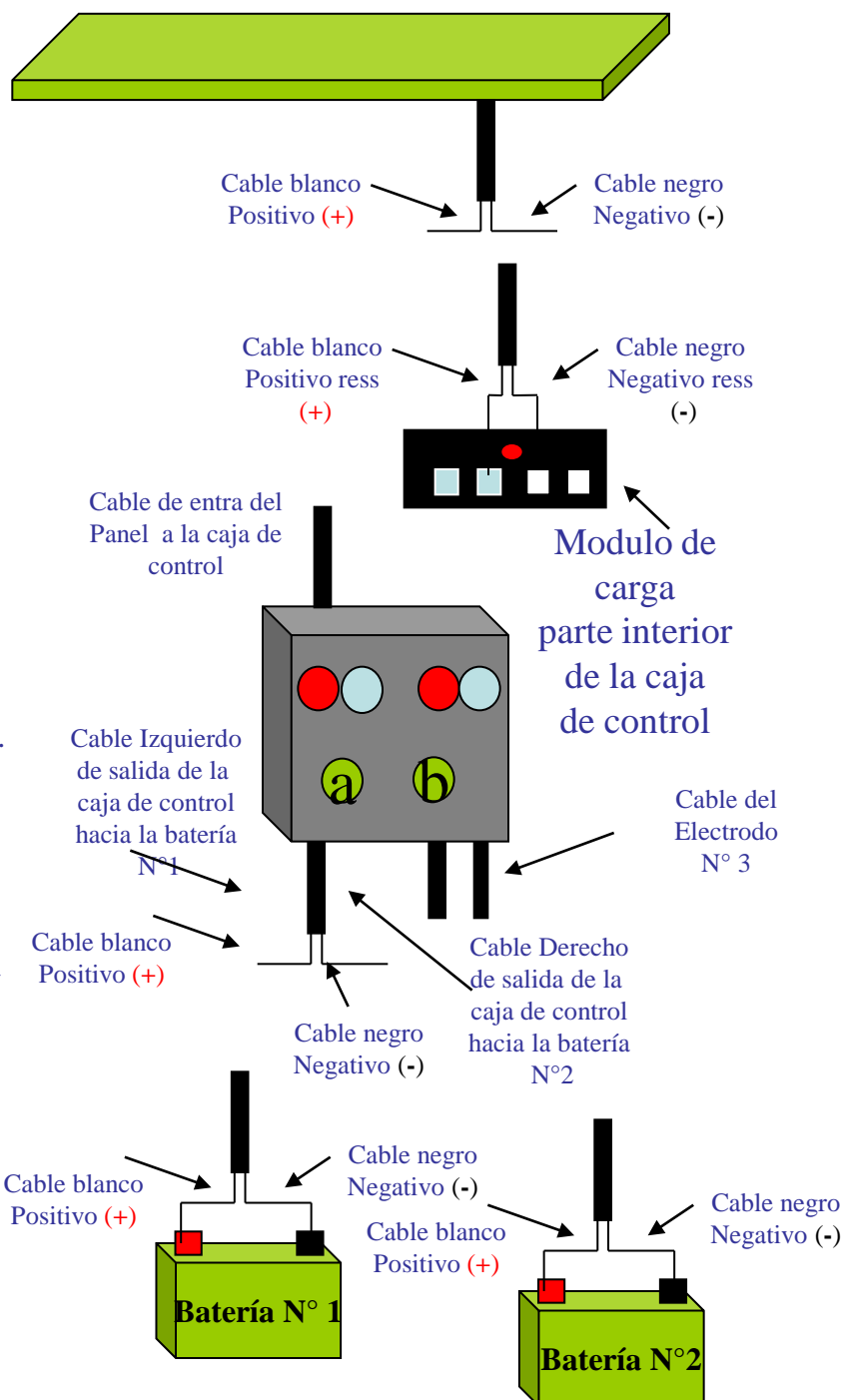
Los cables que salen de la caja de control conecte a las baterías de la siguiente forma:

Cable izquierdo batería N° 1

Cable derecho batería N°2. EL cable

Blanco en el Positivo de la batería y el cable negro en el Negativo de la batería.

Realice la misma operación con el cable Derecho en la batería N° 2.



Clorid

Uso

# Equipo panel Tl-10

## USO

### Importante

Cuando estén instalados: el panel, la caja de Control y las baterías; el 1° PASO SERA:

1° Día, gire el switch A hacia la posición N° 1 éste hará que la batería N° 1 reciba carga, déjelo por 9 ½ horas para poder obtener la carga completa. El switch B en Off.

2° Día, gire el swith A hacia la posición N° 2 para cargar la segunda batería, deberá dejar por 9 ½ Horas para su carga completa.

El 2° día usted ya puede iniciar el ciclo de Producción de cloro y para ello realice el Siguiete paso:

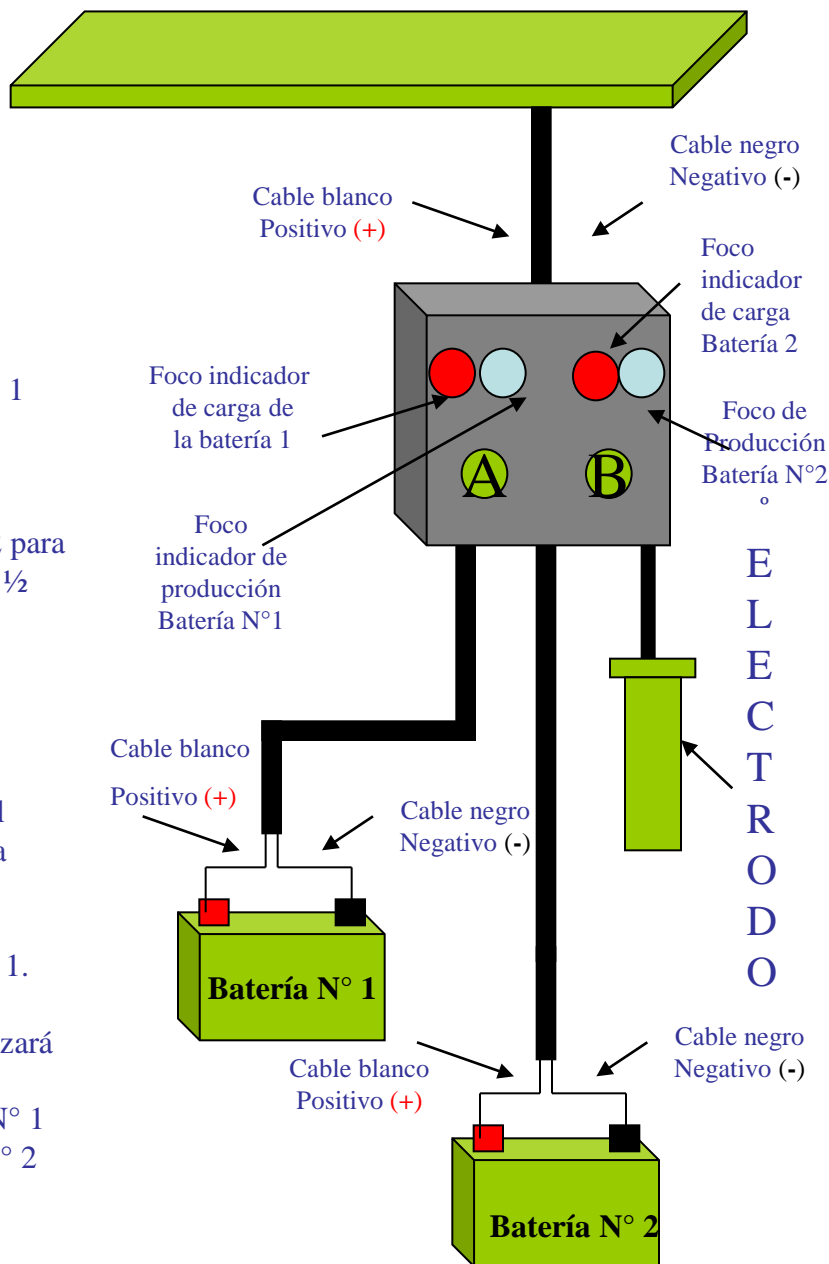
Cuando se esté cargando la batería 2 con el switch A en la posición 2, usted podrá con el switch B iniciar la produccion girando este a la posición 2.

Así usted podrá producir cloro sabiendo que En esta posición está ocupando la batería N° 1.

A partir de este momento usted siempre realizará Esta operación de producción:

Switch A posición N° 1 Switch B posición N° 1

Switch A posición N° 2 Switch B posición N° 2



## ¿Por qué un Clorid Chlorine?

Usted disfrutará de una agua limpia y fresca, así se garantiza su salud, la de sus hijos e invitados y obtendrá una agua más clara, pura y cristalina.

El cloro es el mejor bactericida que existe, sea éste para agua de bebidas o el agua en que se bañan. Hay muchas maneras de sanear su piscina con cloro; pastillas de cloro, cloro en polvo, cloro líquido y cloro gas, pero la más fácil y la más segura es el generador de cloro en sitio, ya que mantiene un nivel de cloro bajo pero constante.



### A.- Carga de sal en la piscina

Para saber la cantidad de sal que requiere su equipo lo primero que debemos saber es cuantos metros cúbicos tiene su piscina, para ello hacemos la siguiente operación:

Multiplicamos el largo x el ancho y la profundidad Promedio de la piscina ejemplo:

$10 \times 5 \times 1.30 = 65$  Metros cúbicos o 65.000 litros Ahora la cantidad de metros cúbicos multiplicamos x 3.000 ppm que es la dosificación de sal y dividimos para 1.000.000 que es a concentración de sal y nos dará como resultado la cantidad de sal que debemos poner ejemplo:

Litros PPM Sal  
 $65.000 \times 3000 / 1.000.000 = 195$  kilos de sal inicial

La concentración de sal que pone a su piscina es menor a la de una lagrima de humano, es casi imperceptible dentro del agua la concentración que pone es 3 gr./L considere que la concentración del agua de mar es 33 g/l

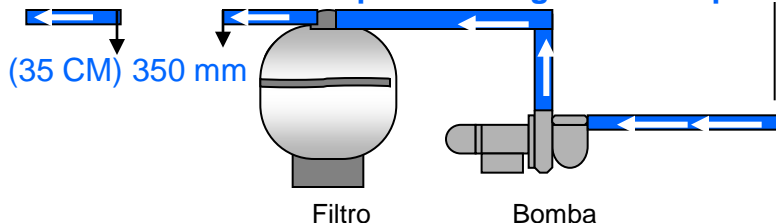
**No usar Sal en Grano por su alto grado de impurezas**

### B.- Como ubicar la Caja de control

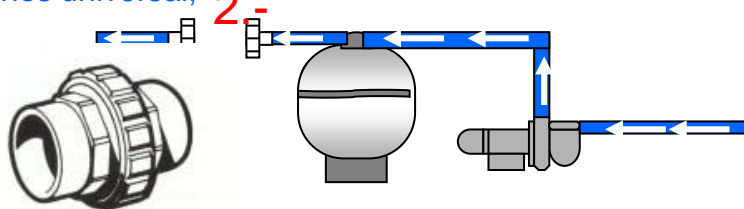
Ubique la caja de control (Caja con amperímetro) en el cuarto de bombas sobre una pared cercana al filtro y fíjela con tacos fisher a 1.60 mts de altura

### C.- Conexión del electrodo

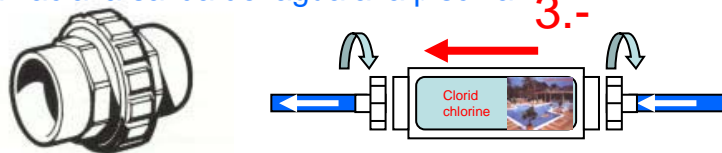
1.- En la tubería de salida de agua hacia la piscina (posterior al filtro) realice un corte a escuadra de 350 mm a la tubería



2.-Proceda a pegar en cada una de las puntas del tubo las uniones universal,



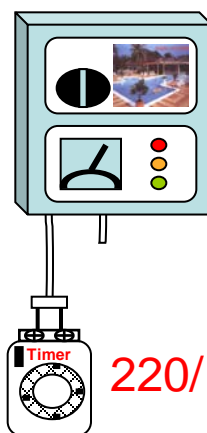
3.-Cuando este completamente pegada y seca coloque el electrodo enroscando en las uniones universales, asegúrese que el electrodo este en sentido como marca la flecha hacia la salida del agua a la piscina



### D.- Voltaje del equipo

Asegurese que el voltaje del equipo sea el mismo que el de la bomba de la piscina 220/110 voltios

El cable izquierdo conecte al timer o al breaker donde esta instalada la bomba de agua



### E.- Revisión de la instalación

Después que usted a puesto la sal en la piscina, a colocado la caja de control en la pared, a ubicado el Electrodo en el tubo de salida, a energizado el equipo en el timer de la bomba, lo primero de debe hacer es dejar circular su piscina entre 12 a 24 horas para garantizar que la sal este completamente diluida (El Equipo debe estar apagado (OFF) fíjese que no marque el amperímetro)

Luego de haber dejado por 12 horas o mas circular la bomba, El switch que esta ubicado en la caja de control gire a la izquierda hacia **Prod** (ON) y se iniciara la producción del equipo, vera que el amperímetro suba y marque un valor. Existen 3 focos en la caja de control, están marcados como Nivel de sal, **Normal** este foco indicará que la cantidad de sal que esta colocada en la piscina es la adecuada para la operación del equipo, **Bajo** en este foco puede trabajar el equipo pero le esta produciendo una cantidad menor a la normal de cloro **Carga de sal** este foco le indicara que debe agregar sal a su piscina.

Agregue un 25% de sal con relación a la carga inicial para que regrese al punto normal de sal

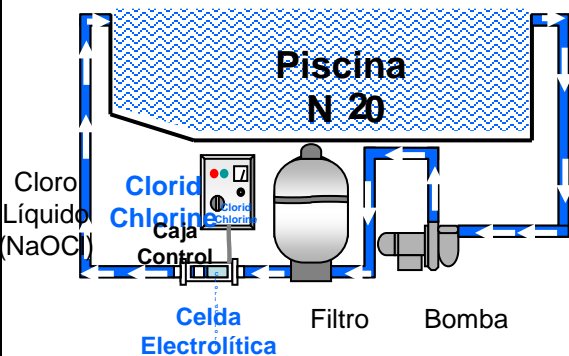


### Nivel de sal

**Normal**

**Bajo**

**Carga de sal**



### F.- Iniciar la producción del cloro



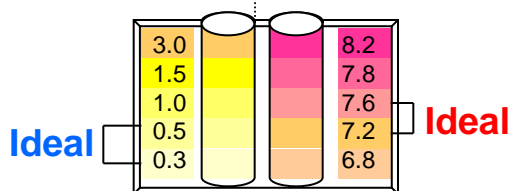
### G.- Nivel de producción de cloro

El Nivel de producción de cloro solo puede determinar haciendo comprobaciones periódicas de la concentración del cloro que tiene su piscina (**Kit de cloro**) se recomienda la primera vez dejar trabajar el equipo con la bomba por un periodo de 8 a 10 horas, para poder iniciar la purificación completa del agua, luego el tiempo recomendado de acuerdo al volumen de su piscina y el modelo de equipo es de 2 a 6 horas, siendo usted quien determine ese tiempo haciendo las medidas del cloro residual, por decir si usted cree que en 3 horas es lo adecuado déjelo funcionar por ese tiempo y luego proceda a medir la concentración de cloro, deberá marcar 0.3 PPM que seria lo normal, si marca menos de ese valor aumente el tiempo de funcionamiento hasta poder obtener esta medida, si el valor es mayor a 0.3 merme el tiempo, lo ideal es tener en el agua 0.3 PPM de cloro residual, de esta forma usted podrá calibrar el reloj (**Timer**) que controlara la bomba y el equipo.

#### Relación directa Tiempo-Cloro



Timer



Kit de cloro

Como igualar el PH de la piscina: si el PH marcado en su Comprobar (Kit de cloro) sobre 8.2 usted deberá agregar ácido a su piscina, si el PH esta bajo 7.2 usted agregar Soda Ash

### G.- Precauciones y mantenimiento que debe hacerse

#### Circulación de agua

De lo primero que debemos asegurarnos es que exista circulación de agua por el electrodo hacia la piscina, el electrodo nunca debe trabajar con la bomba apagada o sin circulación de agua.

G

Si por cualquier causa no existe circulación de agua usted deberá poner el **switch** en posición **OFF**.

Cuando usted vaya a aspirar su piscina deberá poner el **switch** en posición **OFF** ya que en la aspiración usted puede dejar sin agua al electrodo o pasar por este muchas impurezas.

Al hacer un retrolavado en el filtro deberá apagar el equipo o colocar el **switch** en posición **OFF** ya que en estos casos se corta el flujo de agua en el electrodo

OFF

Prod Lava



switch



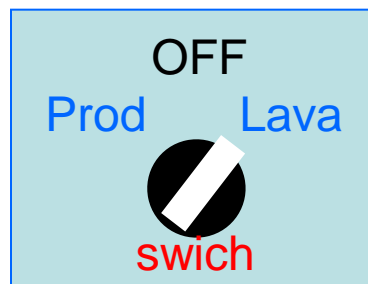
## Clorid

## Mantenimiento

### H.- Auto Limpieza del Electrodo

Con la bomba este encendida y cuando usted vea que el amperaje del equipo este un 25% mas bajo de lo normal, usted deberá colocar el swich en posición **Lava** (auto limpieza), dejarlo en ese proceso entre 20 a 30 minutos, Cuando este en posición de Lava vera que el amperaje baja considerablemente significa que el equipo esta limpiándose (NOTA: No deje mas de 30 minutos en el proceso de auto limpieza al equipo ya que se pueden dañar el electrodo). Este proceso no se recomienda hacerlo mas de una vez por mes.

H



### I.- Limpieza Química

Este tipo de limpieza se recomienda hacer una vez por año, solo en el caso que las aguas sean demasiado duras en minerales se lo debe hacer cada 6 meses.

Para realizar la limpieza química se debe desenroscar las universales con el swich en posición (OFF) saque el electrodo, luego con una manguera con agua a alta presión inserte por uno de los orificios (preferible hacia el lado contrario de la flecha) así sacará la mayor parte de las incrustaciones que existan, luego se coloca en el interior del electrodo tapando uno de los extremos ácido al 5% de concentración (Solución: 1 parte de ácido y 4 partes de agua), llene todo el electrodo, déjelo ahí por 30 minutos debe hervir la solución, luego revise visualmente si se limpió correctamente el electrodo, si no realice nuevamente la operación con la misma solución,

Ya limpio el electrodo proceda a lavarlo con abundante cantidad de agua y coloque nuevamente las uniones en el equipo, deberá estar listo para operar correctamente.

**!Advertencia Importante!**

**!Advertencia Importante!  
Importante siguiente pagina**



**AL PREPARA LA SOLUCION: SIEMPRE AÑADIR EL ACIDO AL AGUA**, nunca el agua al ácido (Explosivo) no utilizar ningún objeto filoso o metálico para quitar las incrustaciones, usar guantes plásticos, en caso de contacto del ácido con la piel lave el área afectada con abundante cantidad de agua y consulte a su médico

### J.- Estabilizador de cloro o acondicionador indispensable

Este producto protege el cloro residual contra la acción de los rayos ultra violetas de sol, prolongando así la duración o el nivel de cloro, si el nivel del estabilizador es muy bajo o cero, el cloro se utilizara inmediatamente ingrese a su piscina, es importante mantener el nivel del estabilizador junto con el nivel de sal ya que ambos se pierde simultáneamente, así que el ajuste de este producto deberá ser igual de la sal

Cague de acuerdo al volumen de su piscina por cada 1.000 litros de agua coloque 25 gramos de estabilizador ejemplo 60.000 litros de agua / 1000 x 25 = 1.500 gramos de producto.

**Precaución** Mantenga lejos del alcance de los niños producto tóxico, en las condiciones que se diluye en la piscina no es toxico y se lo carga o se lo ajusta una vez por año

Clorid

## Dosificador tipo Ventury

Caso (A) Para una cisterna que consuman agua entre 5.000 a 10.000 litros por día de agua municipal ponga de 4 a 5 gotas por Minuto

Caso (B) Para una cisterna que consuman agua entre 5.000 A 10.000 litros por día de agua a ser tratada por primera ves ponga de 15 a 20 gotas por minuto

Válvula Chek para evitar el retorno del agua hacia la solución de cloro que se dosifica



Flujo metro ventury de mezcla entre agua y cloro

Válvula Chek para evitar el retorno del agua en la salida del dosificador

Codo a 45 grados para conectar la entrada del dosificador

Boya de tanque o cisterna si la boya esta en posición baja entrara agua y cloro si la boya esta en posición alta no entrara agua y tampoco cloro

Tubería de entrada de agua a la cisterna o tanque

Llave de compuerta para regular la cantidad de agua que pasa por el tubo directo y lo que pasa por el dosificador

Codo a 45 grados para conectar la Salida del dosificador

